# WELTORGANISATION FUR GEISTIGES EIGENTUM

Internationale ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 7:

C09K 3/18, C03C 17/42, C04B 41/85, 41/89

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

A1 (43) Internationales

Veröffentlichungsdatum:

6. Juli 2000 (06.07.00)

WO 00/39239

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP99/10111

(22) Internationales Anmeldedatum:

20. Dezember 1999

(20.12.99)

(30) Prioritätsdaten:

• . . . . •

198 60 139.5

24. Dezember 1998 (24,12,98) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BAYER AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-51368 Leverkusen

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): REIHS, Karsten [DE/DE]; Suevenstrasse 9, D-50679 Köln (DE). DUFF, Daniel-Gordon [GB/DE]; Alte Landstrasse 140, D-51373 Leverkusen (DE). KÖHLER, Burkhard [DE/DE]; Wiesdorfer Platz 10, D-51373 Leverkusen (DE),

BAYER (74) Gemeinsamer Vertreter: AKTIENGE-SELLSCHAFT; D-51368 Leverkusen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: AE, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW, ARIPO Patent (GH, GM, KE, LS, MW, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

(54) Title: METHOD FOR PRODUCING AN ULTRAPHOBIC SURFACE BASED ON NICKEL HYDROXIDE, ULTRAPHOBIC SURFACE AND THE USE THEREOF

(54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG EINER ULTRAPHOBEN OBERFLÄCHE AUF DER BASIS VON NICKEL-HYDROXID, ULTRAPHOBE OBERFLÄCHE UND IHRE VERWENDUNG

#### (57) Abstract

The invention relates to a method for producing a surface having ultraphobic properties. According to the inventive method, a surface is coated with Ni(OH)2 particles, is optionally coated with a bonding agent and is subsequently provided with a hydrophobic and/or oleophobic coating.

#### (57) Zusammenfassung

Es wird ein Verfahren zur Herstellung einer Oberfläche mit ultraphoben Eigenschaften beschrieben, bei dem eine Oberfläche mit Ni(OH)2-Partikeln beschichtet, gegebenenfalls mit einem Haftvermittler überzogen und anschließend mit einem hydrophoben und/oder oleophoben Überzug versehen wird.

# LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
AU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland		Republik Mazedonien	TR	
BG	Bulgarien	HU	Ungam	ML	Mali	TT	Türkei
BJ	Benin	IE	Irland	MN	Mongolei		Trinidad und Tobago
BR	Brasilien	IL	Israel	MR	Mauretanien	UA	Ukraine
BY	Belarus	IS	Island	MW	Malawi	UG	Uganda
CA	Kanada	IT	Italien	MX		US	Vereinigte Staaten von
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan		Mexiko		Amerika
CG	Kongo	KE	Kenia	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CH	Schweiz	KG		NL	Niederlande	VN	Vietnam
CI	Côte d'Ivoire	KP	Kirgisistan	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CM	Kamerun	KP	Demokratische Volksrepublik	NZ	Neusceland	zw	Zimbabwe
CN			Korea	PL	Polen		
	China	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CU	Kuba	KZ	Kasachstan	RO	Rumänien		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
DE	Deutschland	Li	Liechtenstein	SD	Sudan		
DK	Dänemark	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
EE	Estland	LR	Liberia	SG	Singapur		

# Verfahren zur Herstellung einer ultraphoben Oberfläche auf der Basis von Nickelhydroxid, ultraphobe Oberfläche und ihre Verwendung

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung einer Oberfläche mit ultraphoben Eigenschaften, bei dem eine im wesentlichen glatte Substratoberfläche mit Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikeln eines Partikeldurchmessers d<sub>50</sub> von 0,5 bis 20 μm beschichtet wird, die Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikel fest mit der Substratoberfläche verbunden werden, die Oberfläche dann gegebenenfalls mit einem Haftvermittler überzogen und anschließend mit einem hydrophoben oder insbesondere oleophoben Überzug versehen wird. Die Erfindung betrifft auch eine ultraphobe Oberfläche und deren Verwendung.

Ultraphobe Oberflächen zeichnen sich dadurch aus, daß der Kontaktwinkel eines Tropfens einer Flüssigkeit, in der Regel Wasser, der auf der Oberfläche liegt, deutlich mehr als 90° beträgt und daß der Abrollwinkel 10° nicht überschreitet. Ultraphobe Oberflächen mit einem Randwinkel > 150° und dem o.g. Abrollwinkel haben einen sehr hohen technischen Nutzen, weil sie z.B. mit Wasser aber auch mit Öl nicht benetzbar sind, Schmutzpartikel an diesen Oberflächen nur sehr schlecht anhaften und diese Oberflächen selbstreinigend sind. Unter Selbstreinigung wird hier die Fähigkeit der Oberfläche verstanden, der Oberfläche anhaftende Schmutz- oder Staubpartikel leicht an Flüssigkeiten abzugeben, die die Oberfläche überströmen.

15

20

25

Es hat deshalb nicht an Versuchen gefehlt, solche ultraphoben Oberflächen zur Verfügung zu stellen. So wird in der EP 476 510 A1 ein Verfahren zur Herstellung einer ultraphoben Oberfläche offenbart, bei dem ein Metalloxidfilm auf eine Glasfläche aufgebracht und dann unter Verwendung eines Ar-Plasmas geätzt wird. Die mit diesem Verfahren hergestellten Oberflächen haben jedoch den Nachteil, daß der Kontaktwinkel eines Tropfens, der auf der Oberfläche liegt, weniger als 150° beträgt.

Auch in der US 5 693 236 werden mehrere Verfahren zur Herstellung von ultraphoben Oberflächen gelehrt, bei denen Zinkoxid Mikronadeln mit einem Bindemittel WO 00/39239 PCT/EP99/10111

auf eine Oberfläche gebracht werden und anschließend auf unterschiedliche Art (z.B. durch Plasmabehandlung) teilweise freigelegt werden. Die so strukturierte Oberfläche wird anschließend mit einem wasserabweisenden Mittel beschichtet. Auf diese Weise strukturierte Oberflächen weisen jedoch ebenfalls nur Kontaktwinkel um bis 150° auf.

Es stellt sich deshalb die Aufgabe, ultraphobe Oberflächen und ein Verfahren zu ihrer Herstellung zur Verfügung zu stellen, die einen Kontaktwinkel  $\geq 150^{\circ}$ , sowie bevorzugt einen Abrollwinkel  $\leq 10^{\circ}$  aufweisen.

10

5

Als Abrollwinkel wird hier der Neigungswinkel einer grundsätzlich planaren aber strukturierten Oberfläche gegen die Horizontale verstanden, bei dem ein stehender Wassertropfen des Volumens 10µl aufgrund der Schwerkraft bewegt wird, wenn die Oberfläche geneigt wird.

15

20

25

30

Die Aufgabe wird erfindungsgemäß durch die Bereitstellung eines Verfahrens zur Herstellung einer Oberfläche mit ultraphoben Eigenschaften gelöst, dadurch gekennzeichnet, daß eine im wesentlichen glatte Substratoberfläche mit Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikeln eines Partikeldurchmessers d<sub>50</sub> von 0,5 bis 20 μm beschichtet wird, die Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikel fest mit der Substratoberfläche verbunden werden, die Oberfläche dann gegebenenfalls mit einem Haftvermittler überzogen und anschließend mit einem hydrophoben oder insbesondere oleophoben Überzug versehen wird.

Eine Oberfläche, die mit den Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikeln beschichtet wird, kann jede beliebige Oberfläche, aus jedem beliebigen Material sein. Vorzugsweise handelt es sich jedoch um Metalloberflächen.

Beschichten im Sinne der Erfindung bedeutet, daß die Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikel fest mit der zu beschichtenden Oberfläche verbunden werden. Zur Beschichtung der Oberfläche mit den Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikeln kann deshalb jedes dem Fachmann geläufiges Verfahren eingesetzt werden. Vorzugsweise werden die Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikel jedoch auf die zu be-

5

10

20

schichtende Oberfläche geklebt oder mechanisch auf die Oberfläche aufgetragen und dann mittels Elektrolyse an der Oberfläche fixiert.

Vorteilhafterweise sind die Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikel sphärisch und weisen vorzugsweise eine Klopfdichte von 0.8 bis 4 g/cm<sup>3</sup> mit einem mittleren Partikeldurchmesser  $d_{50}$  von 1.5 bis  $8\mu m$ .

Ebenfalls bevorzugt haben die Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikel eine spezifische BET-Oberfläche > 80 m²/g. Die BET-Oberfläche wird nach der N<sub>2</sub>-Einpunkt-Methode gemessen.

Die sphärischen Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikel werden vorzugsweise gemäß dem in der EP-A-0 599 136 beschriebenen Verfahren hergestellt. Diese Patentanmeldung wird hiermit als Referenz eingeführt und gilt somit als Teil der Offenbarung.

In einer bevorzugten Ausführungsform wird die Oberfläche mit 5 bis 100 g Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikel pro m<sup>2</sup> beschichtet.

Nach dem die Oberfläche mit Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikeln beschichtet worden ist, wird sie mit einem hydrophoben oder insbesondere oleophoben Überzug versehen.

Ein hydrophobes Material im Sinne der Erfindung ist ein Material, das auf einer ebenen nicht strukturierten Oberfläche einen Randwinkel bezogen auf Wasser von größer als 90° zeigt.

Ein oleophobes Material im Sinne der Erfindung ist ein Material, das auf einer ebenen nicht strukturierten Oberfläche einen Randwinkel bezogen auf langkettige n-Alkane, wie n-Decan von größer als 90° zeigt.

Bevorzugt weist die ultraphobe Oberfläche eine Beschichtung mit einem hydro-30 phoben Phobierungshilfsstoff, insbesondere einer anionischen, kationischen, amphoteren oder nichtionischen, grenzflächenaktiven Verbindung auf. Als Phobierungshilfsmittel sind grenzflächenaktive Verbindungen mit beliebiger Molmasse anzusehen. Bei diesen Verbindungen handelt es sich bevorzugt um kationische, anionische, amophotere oder nicht-ionische grenzflächenaktive Verbindungen, wie sie z.B. im Verzeichnis "Surfactants Europa, A Dictionary of Surface Active Agents available in Europe, Edited by Gordon L. Hollis, Royal Socity of Chemistry, Cambridge, 1995 aufgeführt werden.

5

10

15

25

30

Als anionische Phobierungshilfsmittel sind beispielsweise zu nennen: Alkylsulfate, Ethersulfate, Ethercarboxylate, Phosphatester, Sulfosucinate, Sulfosuccinatamide, Paraffinsulfonate, Olefinsulfonate, Sarcosinate, Isothionate, Taurate und Lingninische Verbindungen.

Als kationische Phobierungshilfsmittel sind beispielsweise quarternäre Alkylammoniumverbindungen und Imidazole zu nennen.

Amphotere Phobierungshilfsmittel sind zum Beispiel Betaine, Glycinate, Propionate und Imidazole.

Nichtionische Phobierungshilfsmittel sind beispielsweise: Alkoxylate, Alkyloamide, Ester, Aminoxide und Alkypolyglykoside. Weiterhin kommen in Frage: Umsetzungsprodukte von Alkylenoxiden mit alkylierbaren Verbindungen, wie z. B. Fettalkoholen, Fettaminen, Fettsäuren, Phenolen, Alkylphenolen, Arylalkylphenolen, wie Styrol-Phenol-Kondensate, Carbonsäureamiden und Harzsäuren.

Besonders bevorzugt sind Phobierungshilfsmittel bei denen 1 bis 100 %, besonders bevorzugt 60 bis 95 % der Wasserstoffatome durch Fluoratome substituiert sind. Beispielhaft seien perfluoriertes Alkylsulfat, perfluorierte Alkylsulfonate, perfluorierte Alkylphosphonate, perfluorierte Alkylphosphinate und perfluorierte Carbonsäuren genannt.

WO 00/39239 PCT/EP99/10111

Bevorzugt werden als polymere Phobierungshilfsmittel zur hydrophoben Beschichtung oder als polymeres hydrophobes Material für die Oberfläche Verbindungen mit einer Molmasse M<sub>w</sub>>500 bis 1.000.000, bevorzugt 1.000 bis 500.000 und besonders bevorzugt 1500 bis 20.000 eingesetzt. Diese polymeren Phobierungshilfsmittel können nichtionische, anionische, kationische oder amphotere Verbindungen sein. Ferner können diese polymeren Phobierungshilfsmittel Homo- und Copolymerisate, Pfropf- und Pfropfcopolymerisate sowie statistische Blockpolymere sein.

Besonders bevorzugte polymere Phobierungshilfsmittel sind solche vom Typ AB-, BAB- und ABC-Blockpolymere. In den AB- oder BAB-Blockpolymeren ist das A-Segment ein hydrophiles Homopolymer oder Copolymer, und der B-Block ein hydrophobes Homopolymer oder Copolymer oder ein Salz davon.

Besonders bevorzugt sind auch anionische, polymere Phobierungshilfsmittel, insbesondere Kondensationsprodukte von aromatischen Sulfonsäuren mit Formaldehyd und Alkylnaphthalinsulfonsäuren oder aus Formaldehyd, Naphthalinsulfonsäuren und/oder Benzolsulfonsäuren, Kondensationsprodukte aus gegebenenfalls substituiertem Phenol mit Formaldehyd und Natriumbisulfit.

20

15

5

Weiterhin bevorzugt sind Kondensationsprodukte, die durch Umsetzung von Naphtholen mit Alkanolen, Anlagerungen von Alkylenoxid und mindestens teilweiser Überführung der terminalen Hydroxygruppen in Sulfogruppen oder Halbester der Maleinsäure und Phthalsäure oder Bernsteinsäure erhältlich sind.

25

30

In einer anderen bevorzugten Ausführung ist das Phobierungshilfsmittel aus der Gruppe der Sulfobernsteinsäureester sowie Alkylbenzolsulfonate. Weiterhin bevorzugt sind sulfatierte, alkoxylierte Fettsäuren oder deren Salze. Als alkoxylierte Fettsäurealkohole werden insbesondere solche mit 5 bis 120, mit 6 bis 60, ganz besonders bevorzugt mit 7 bis 30 Ethylenoxideinheiten versehene C<sub>6</sub>-C<sub>22</sub>-Fettsäurealkohole, die gesättigt oder ungesättigt sind, insbesondere Stearylalkohol, verstanden.

5

10

20

25

30

Die sulfatierten alkokylierten Fettsäurealkohole liegen vorzugsweise als Salz, insbesondere als Alkali- oder Aminsalze, vorzugsweise als Diethylaminsalz vor.

Um die Haftung des hydrophoben oder oleophoben Überzugs auf der beschichteten Oberfläche zu verbessern, kann es vorteilhaft sein, die Oberfläche zunächst einmal mit einer Haftvermittlerschicht zu beschichten. Zwischen der Oberfläche und dem hydrophoben oder oleophoben Überzug wird deshalb gegebenenfalls eine Haftvermittlerschicht aufgebracht. Als Haftvermittler kommt prinzipiell jede dem Fachmann geläufige Substanz in Frage, die die Bindung zwischen der Oberfläche und dem jeweiligen hydrophoben oder oleophoben Überzug erhöht. Bevorzugte Haftvermittler, z.B. für Thiole als hydrophober Überzug, sind Edelmetallschichten z.B. aus Au, Pt oder Ag oder solche aus GaAs, insbesondere aus Gold. Die Schichtdicke der Haftvermittlerschicht beträgt bevorzugt von 10 bis 100 nm.

15 Mit dem erfindungsgemäßen Verfahren können ultraphobe Oberflächen hergestellt werden, bei denen der Kontaktwinkel eines Tropfens, der auf der Oberfläche liegt, ≥160° beträgt. Gegenstand der Erfindung sind deshalb auch die durch das erfindungsgemäße Verfahren erhaltenen ultraphoben Oberflächen.

Diese ultraphoben Oberflächen haben unter anderem den Vorteil, daß sie selbstreinigend sind, wobei die Selbstreinigung dadurch erfolgen kann, daß die Oberfläche von Zeit zu Zeit Regen oder bewegtem Wasser ausgesetzt wird. Durch die ultraphobe Oberfläche rollen die Wassertropfen auf der Oberfläche ab und Schmutzpartikel, die auf der Oberfläche nur sehr schlecht haften, lagern sich an der Oberfläche der abrollenden Topfen ab und werden somit von der ultraphoben Oberfläche entfernt. Diese Selbstreinigung wirkt nicht nur bei Kontakt mit Wasser sondern auch mit Öl.

Für die mit dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellte Oberfläche gibt es eine Vielzahl von technischen Verwendungsmöglichkeiten. Beansprucht werden deshalb auch die folgenden Anwendungen der mit dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellten ultraphoben Oberflächen:

Mit der durch das erfindungsgemäße Verfahren hergestellten ultraphoben Oberfläche können Schiffsrümpfe beschichtet werden, um deren Reibungswiderstand zu reduzieren.

5

15

20

25

30

Des weiteren kann man Sanitäranlagen, insbesondere Toilettenschüsseln mit der mit dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellten ultraphoben Oberfläche versehen, um deren Verschmutzungsanfälligkeit zu reduzieren.

Dadurch, daß Wasser nicht auf der mit dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellten ultraphoben Oberfläche anhaftet, eignet sie sich als Rostschutzmittel für unedele Metalle beliebiger Art.

Eine weitere Anwendung der ultraphoben Oberfläche ist die Beschichtung von Oberflächen, auf denen kein Wasser anhaften soll, um Vereisung zu vermeiden. Beispielhaft seien hier die Oberflächen von Wärmetauschern z.B. in Kühlschränken oder die Oberflächen von Flugzeugen genannt.

Die mit dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellten Oberflächen eignen sich außerdem zur Anbringung an Hausfassaden, Dächern, Denkmälern, um diese selbstreinigend zu machen.

Die mit dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellten ultraphobe Oberflächen eignen sich auch insbesondere zur Beschichtung von Formkörpern die lichtdurchlässig sind. Insbesondere handelt es sich dabei um lichtdurchlässige Verglasungen von Gebäuden, Fahrzeugen, Sonnenkollektoren. Dafür wird eine dünne Schicht der erfindungsgemäßen ultraphoben Oberfläche auf den Formkörper aufgedampft.

Gegenstand der Erfindung ist auch ein Werkstoff oder Baustoff aufweisend eine erfindungsgemäße ultraphobe Oberfläche.

Weiterer Gegenstand der Erfindung ist die Verwendung der erfindungsgemäßen ultraphoben Oberfläche zur reibungsvermindernden Auskleidung von Fahrzeugkarosserien, Flugzeug- oder Schiffsrümpfen.

- Gegenstand der Erfindung ist auch die Verwendung der erfindungsgemäßen ultraphoben Oberfläche als selbstreinigende Beschichtung oder Beplankung von Bauten, Dächern, Fenstern, keramischem Baumaterial, z.B. für Sanitäranlagen, Haushaltsgeräte.
- Gegenstand der Erfindung ist ferner die Verwendung der erfindungsgemäßen ultraphoben Oberfläche als rostschützende Beschichtung von Metallgegenständen.

Im folgenden wird das erfindungsgemäße Verfahren anhand von Beispielen erläutert, die jedoch den allgemeinen Erfindungsgedanken nicht einschränken.

WO 00/39239 PCT/EP99/10111

### Beispiele

#### Beispiel 1

Ein Nickelblech 10×10 mm², 0,3 mm dick) wurde mit Azeton entfettet und mit ca. 40%iger HNO<sub>3</sub> unter gelindem Erwärmen bis zur ersten NO<sub>x</sub>-Bildung angeätzt, gut gespült und 5 min in einer Watt's Lösung (300 g/l NiSO<sub>4</sub> x 6H<sub>2</sub>O, 35g/l NiCl<sub>2</sub> x 6 H<sub>2</sub>O, 40 g/l H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub>, mit ca. 40 ml 5 Gew.-%iger NH<sub>4</sub>OH Lösung auf pH 5,8 einstellen) mit 45 mA bei Raumtemperatur mit einer Pt-Gegenelektrode vernickelt.

10

Nach dem Abspülen wurde das so vorbereitete Nickelblech in ein Zentrifugenröhrchen auf ein Teflon-Stäbchen mit 10 mm Durchmesser und 55 mm Länge eingesetzt.

15

20

25

80 mg (± 3 mg) sphärisches Ni(OH)<sub>2</sub> mit einem mittleren Teilchendurchmesser von 2.0 µm und einer BET-Oberfläche von 88 m²/g, das gemäß dem in der EP-A- 599 136 beschriebenen Verfahren hergestellt worden ist, wurde in ein Becherglas eingewogen, mit 10 ml Watt's-Lösung (pH 5,8) versetzt, ca. 10 Sekunden im Ultraschallbad deagglomeriert und ca. 20 Sekunden mit einem Magnetrührer bei 300 U/min aufgerührt. Wichtig ist, daß sich bei dieser Aufschlämmung keine Klümpchen bilden. Von dieser Aufschlämmung wurde so viel in das Zentrifugenröhrchen gegeben, daß ca. 20 mm Flüssigkeit über dem Ni-Blech stehen. Anschließend wurde 5 Minuten bei 1000 U/min zentrifugiert. Nach der Entnahme des Blechs aus der Zentrifuge wurde die Ni(OH)<sub>2</sub>-Schicht direkt im Zentrifugenröhrchen mittels eines Teflonaufsatzes mit Pt-Elektrode mit Nickel am Nickelsubstrat fixiert und kontaktiert (2 min, 45 mA). Schließlich wurde das Nickel-Blech mit destilliertem Wasser und in Ethanol gut abgespült und an Luft getrocknet.

30

Das so behandelte Ni-Blech wurde mit einer etwa 50 nm dicken Goldschicht, als Haftvermittler, durch Zerstäubung beschichtet. Dieses Beschichtung entspricht dem Verfahren, das auch für die Präparation in der Elektronenmikroskopie üblich und bei Klaus Wetzig, Dietrich Schulze, "In situ Scanning Electron Microscopy in Material Research", Seite 36-40, Akademie Verlag, Berlin 1995 beschrieben ist. Diese Literaturstelle wird hiermit als Referenz eingeführt und ist somit Teil der Offenbarung.

5

Schließlich wurde die Goldschicht der Probe 24 Stunden mit einigen Tropfen einer Lösung von n-Perfluoroktanthiol in  $\alpha,\alpha,\alpha$ -Trifluortoluol (1 g/l) bei Raumtemperatur in einem geschlossenem Gefäß beschichtet, anschließend mit  $\alpha,\alpha,\alpha$ -Trifluortoluol gespült und getrocknet.

10

Die Oberfläche weist für Wasser einen statischen Randwinkel von 162° auf. Bei einer Neigung der Oberfläche um < 3° rollt ein Wassertropfen ab.

#### Beispiel 2

15

Das Ni-Blech wurde wie in Beispiel 1 mit sphärischem NI(OH)<sub>2</sub> beschichtet. Danach wurde das so behandelte Ni-Blech 5 Stunden lang in eine 1 Gew-%ige Lösung aus FT 248 (Perfluoroctadecansulfonat, ein Produkt der Bayer AG) in Wasser getaucht. Anschließend mit Wasser gespült und bei 60°C getrocknet.

20

Die Oberfläche weist für Wasser einen statischen Randwinkel von 162° auf. Bei einer Neigung der Oberfläche um < 3° rollt ein Wassertropfen ab.

# Beispiel 3

25

30

In einer 50 ml-Glasflasche wurde 0,2g Ni(OH)<sub>2</sub> eingewogen, mit einer 0,5 Gew.-%igen Polymerlösung aus Poly(methylmethacrylat-co-perfluoroctadecylmethacrylat) (-[ CH<sub>2</sub>-C(COOCH<sub>3</sub>)CH<sub>3</sub>]<sub>n</sub>-co-[CH<sub>2</sub>-C(COOC<sub>18</sub>F<sub>37</sub>)CH<sub>3</sub>]<sub>m</sub>; n/m=10, 50 Gew-%ige Lösung in Butanon) in Methylenchlorid auf 10g aufgefüllt und im Ultraschallbad eine Minute beschallt. Nach 10-minütigem Rühren mit einem Magnetrührer bei 300 U/min wurde mittels einer Pipette ca. 1g der Suspension auf einem

Glasobjektträger 76x26 mm², 1 mm dick, der mit Azeton gereinigt worden war, aufgebracht. Nachdem das Lösmittel verdampft war, wurde der beschichtete Objektträger 2 Tage bei 160°C in einem Heizschrank getempert.

Die Oberfläche weist einen statischen Randwinkel von ≥ 158° auf. Bei einer Neigung der Oberfläche um < 3° rollt ein Wassertropfen mit einem Volumen von 10 μl ab.

WO 00/39239 PCT/EP99/10111 - 12 -

#### Patentansprüche:

5

30

- 1. Verfahren zur Herstellung einer Oberfläche mit ultraphoben Eigenschaften, dadurch gekennzeichnet, daß eine im wesentlichen glatte Substratoberfläche mit Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikeln eines Partikeldurchmessers d<sub>50</sub> von 0,5 bis 20 μm beschichtet wird, die Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikel fest mit der Substratoberfläche verbunden werden und die Oberfläche anschließend mit einem hydrophoben oder oleophoben Überzug versehen wird.
- 10 2. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikel sphärisches Ni(OH)<sub>2</sub>sind.
- Verfahren gemäß Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß die Partikel eine Klopfdichte von 0,8 bis 4 g/cm³ mit einem mittleren Partikeldurchmesser d<sub>50</sub>
   von 1.5 bis 8μm aufweisen.
  - Verfahren gemäß einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß
    die Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikel eine spezifische BET-Oberfläche >80 m²/g aufweisen.
- Verfahren gemäß einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß
   bis 100 g Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikel pro m² auf der zu beschichtenden Substratoberfläche fixiert werden.
- Verfahren gemäß einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß
   die Ni(OH)<sub>2</sub>-Partikel durch Kleben oder mittels Elektrolyse fest mit der Substratoberfläche verbunden werden
  - Ultraphobe Oberfläche erhalten durch ein Verfahren gemäß einem der Ansprüche 1 bis 6.

- 8. Werkstoff oder Baustoff aufweisend eine ultraphobe Oberfläche gemäß Anspruch 7.
- Verwendung der ultraphoben Oberfläche gemäß Anspruch 7 zur reibungsver mindernden Auskleidung von Fahrzeugkarosserien, Flugzeug- oder Schiffsrümpfen.
- Verwendung der ultraphoben Oberfläche gemäß Anspruch 7 als selbstreinigende Beschichtung oder Beplankung von Bauten, Dächern, Fenstern und keramischem Baumaterial.
  - 11. Verwendung der ultraphoben Oberfläche gemäß Anspruch 7 als rostschützende Beschichtung von Metallgegenständen.

#### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inter Inal Application No PCT/EP 99/10111

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER IPC 7 C09K3/18 C03C CO3C17/42 C04B41/85 C04B41/89 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC B. FIELDS SEARCHED Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) IPC 7 CO9K CO4B CO3C Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used) C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Category \* Relevant to claim No. US 4 525 425 A (CHURCH PETER K) A 1-11 25 June 1985 (1985-06-25) claim 1 A EP 0 599 136 A (STARCK H C GMBH CO KG) 1-11 1 June 1994 (1994-06-01) cited in the application the whole document A EP 0 476 510 A (NISSAN MOTOR) 1-11 25 March 1992 (1992-03-25) cited in the application the whole document -/--Further documents are listed in the continuation of box C. Patent family members are listed in annex. Special categories of cited documents: \*T\* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to filing date "L" document which may throw doubte on priority claim(e) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) involve an inventive step when the document is taken alone Y° document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such docu-ments, such combination being obvious to a person sidiled in the art. \*O\* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed \*&\* document member of the same patent family Date of the actual completion of the international search Date of mailing of the international search report 3 April 2000 18/04/2000 Name and mailing address of the ISA Authorized officer European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016 Shade, M

### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inter: Inal Application No
PCT/EP 99/10111

0.40	ad an Address of the Control of the	PCT/EP 99	710111
C.(Continu	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT  Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages		
	a me research, whose appropriates, of the research passages		Relevant to claim No.
A	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 119, no. 20, 15 November 1993 (1993-11-15) Columbus, Ohio, US; abstract no. 207083, IWAKI, TSUTOMU ET AL: "Sealed alkaline battery and its conversion" XP002134677 abstract & JP 05 198302 A (MATSUSHITA ELECTRIC IND CO LTD, JAPAN) 6 August 1993 (1993-08-06)		1
:			

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

...dormation on patent family members

Inten Intel Application No PCT/EP 99/10111

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)		Publication date	
US	4525425	Α	25-06-1985	AU	546963 B	26-09-1985
				AU	8354782 A	18-11-1982
				BE	893080 A	30-08-1982
				CA	1183310 A	05-03-1985
				CA	1201257 C	04-03-1986
				DE	3217481 A	18-11-1982
				FR	2505345 A	12-11-1982
				GB	2098089 A,B	17-11-1982
				IT	1157935 B	18-02-1987
				JP	57192470 A	26-11-1982
				NL	8201912 A	01-12-1982
				ZA	8203072 A	30-03-1983
EP	0599136	Α	01-06-1994	DE	4239295 A	26-05-1994
				CA	2103480 A	24-05-1994
				DE	59307330 D	16-10-1997
				ES	2106251 T	01-11-1997
				FI	935133 A	24-05-1994
				JP	7300317 A	14-11-1995
				NO	934057 A	24-05-1994
				บร	5391265 A	21-02-1995
EP	0476510	Α	25-03-1992	JP	4124047 A	24-04-1992
JP	5198302	Α	06-08-1993	NONE		

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen
PCT/FP 99/10111

		PCI/EP 99	/10111
A. KLASSI	FIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES		
	CO9K3/18 CO3C17/42 CO4B41/85		
	anationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nat	ionalen Klassifikation und der IPK	
	RCHIERTE GEBIETE		
	ar Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifik	ationssymbole)	
IPC 7	CO9K CO4B CO3C		
Recherchierte	aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffenti	ichungen, soweit diese unter die recherch	erten Gebiete fallen
Während der	internationalen Recherche konsultierte elektronische Da	tenbank (Name der Datenbank und evtl. v	erwendete Suchbegriffe)
C. ALS WE	ESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich	unter Angabe der in Betracht kommende	n Teile Betr. Anspruch Nr
A	US 4 525 425 A (CHURCH PETER		
•	25 Juni 1985 (25.06.85) anspruch 1	•	1-11
.A	EP0 599 136 A (STARCK H C GME	H CO KG/	1-11
	1 Juni 1994 (01.06.94)	iii oo ka,	1-11
	zitiett im aplication das ganze dokument		
	*********		
A	EP 0 476 510 A (NISSAN MOTOR) 25 März 1992 (25.03.92)		1-11
	zitiett im aplication		
	das ganze dokument		Ì
[V] 11	V 467 - V 1		
N Weitere	Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu	entnehmen X:	siehe Anhang Patentfamilie
	stegorien von angegebenen Verüffentlichungen: ang, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als	Principalities with a second principal properties and a	nionalen Anmeldedstum oder dem
oceanoges of	adoutsem ammerhen ist mant, das jedoch esst am oder nach dem internationalen	sondern nur zum Verständnis des der Erfindun der ihr zugrundeliegenden Theoris angegeben i	71100000000000000000000000000000000000
Anmeldeden	um veröffentlicht worden ist	"X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung di allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht a	a beauconsales E.E. J
20,000,00	song, die gewignet ist, einen Pzioniztusenspruch zweifelhaft erscheinen zuh die des Veröffentlichungsdemm einer enderen im sedem gesammen Veröffentlichung belogt werden soll oder die sus	"Y" Veröffenlichung von besonderer Bedeunmer d	ie henomowkie Estimburg haar
	en bescoderen Grund engegeben in (wie ausgeführt) sang, die sich auf eine mündliche Offenbanung, eine Benutzung, eine	Veröffentlichung mit einer oder mehreren Verf	beirachtet werden, wenn die
VIEW TIME	oder anders Mafanismen bezieht aung, die worden internationalen Anmeldedamm, aber nach dem be-	ist	ig für einen Fachmann naheliegen
emprochion	Prioritisdamm verbifentlicht worden ist	"&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patent	familie ist
Datum des Al	bschlusses der internationalen Recherche	Absendedarum des internationalen Rec	cherchenberichts
_	3 April 2000	18/04/2000	
Name und Po	stanschrift der Internationalen Recherchenbehörde	Bevollmächtigter Bediensteter	
Telefann.		Talafarma	

## INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen
PCT/EP 99/10111

	1C1/Er 99/101	_
C (Fortset	zung). ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN	
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch N
A	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 119, no. 20, 15 November 1993 (15.11.93) Columbus, Ohio, US; Zusammenfassung no. 207083, XIWAKI, TSUTOMU ET AL: «Sealed alkaline Battery and its conversion» XP002134677 Zusammenfassung & jp 05 198302 A (MATSUSHITA ELECTRIC IND CO LTD, JAPAN) 6 August 1993 (06.08.93)	1

### INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 99/10111

Im Recherchenbericht ingeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung	
US	4525425	. <b>A</b>	25-06-1985	AU	546963 B	26-09-1985
				AU	8354782 A	18-11-1982
				BE	893080 A	30-08-1982
				CA	1183310 A	05-03-1985
				CA	1201257 C	04-03-1986
				DE	3217481 A	18-11-1982
				FR	2505345 A	12-11-1982
				GB	2098089 A,B	17-11-1982
				IT	1157935 B	18-02-1987
				JP	57192470 A	26-11-1982
				NL	8201912 A	01-12-1982
				ZA	8203072 A	30-03-1983
EP	0599136	A	01-06-1994	DE	4239295 A	26-05-1994
				CA	2103480 A	24-05-1994
				DE	59307330 D	16-10-1997
				ES	2106251 T	01-11-1997
				FI	935133 A	24-05-1994
				JP	7300317 A	14-11-1995
				NO	934057 A	24-05-1994
				US	5391265 A	21-02-1995
EP	0476510	A	25-03-1992	JP	4124047 A	24-04-1992
JP	5198302	Α	06-08-1993	Keir	or	